

## BAB V

### METODOLOGI

#### 5.1. Alat yang Digunakan

Tabel 6. Alat-alat yang digunakan

No.	Nama Alat	Ukuran	Jumlah
1.	Spektrofotometer	SP 300	1
2.	Kuvet	10 ml	5
3.	Labu takar	500 ml	1
		100 ml	1
		25 ml	1
4.	Timbangan analitik	-	1
5.	Pipet tetes	-	4
6.	Beaker glass	1000 ml	2
		500 ml	2
		100 ml	2
7.	Corong gelas	-	2
8.	Batang Pengaduk	-	2
9.	Hot plate	-	1
10.	Kantong plastik dan karet	-	Secukupnya
11.	Stopwatch	-	1
12.	Penjepit	-	1
13.	Tabung reaksi bertutup	25 ml/50 ml	3
14.	Kaca arloji	besar	1
		kecil	1
15.	Sendok	-	2
16.	Tisu/Lap	-	Secukupnya
17.	Panci	-	1
18.	Botol Semprot	-	1
19.	Kertas pH	-	Secukupnya
20.	Termometer	-	1
21.	Rak tabung reaksi	-	1
22.	Gelas ukur	100 ml	1
		10 ml	2
		5 ml	1
23.	Erlenmeyer	250 ml	1
		50 ml	3

#### 5.2. Bahan yang Digunakan

- |                  |                            |
|------------------|----------------------------|
| 1. Iodium        | 3. Natrium Asetat Anhidrid |
| 2. Kalium Iodida | 4. Asam Asetat             |

5. Natrium Klorida

7. Madu

6. Amilum

8. Aquades

### 5.3. Prosedur Percobaan

#### 1. Penyiapan Pereaksi

##### a. Larutan Stock Iod

Menimbang 11,0 gr KI dan melarutkannya dalam 17,5 ml air, aduk hingga homogen



Menimbang 4,4 gr  $I_2$  dan memasukkannya dalam larutan KI



Encerkan dengan air sampai volume 1 Liter

##### b. Larutan Iod 0,0007 N

Menimbang 20 gr KI dan pipet 5,0 ml Larutan stock Iod



Masukkan dalam labu takar 500 ml dan tambahkan aquades sampai tanda batas, kocok hingga homogen

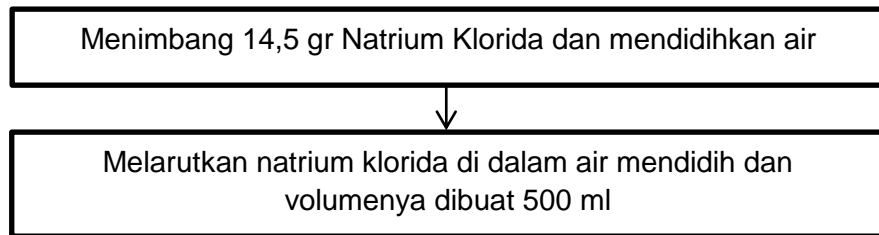
##### c. Larutan Dapar Asetat pH 5,3 (1,59 M)

Menimbang 87 gr  $CH_3COONa \cdot 3H_2O$  dan larutkan dalam 400 ml aquades

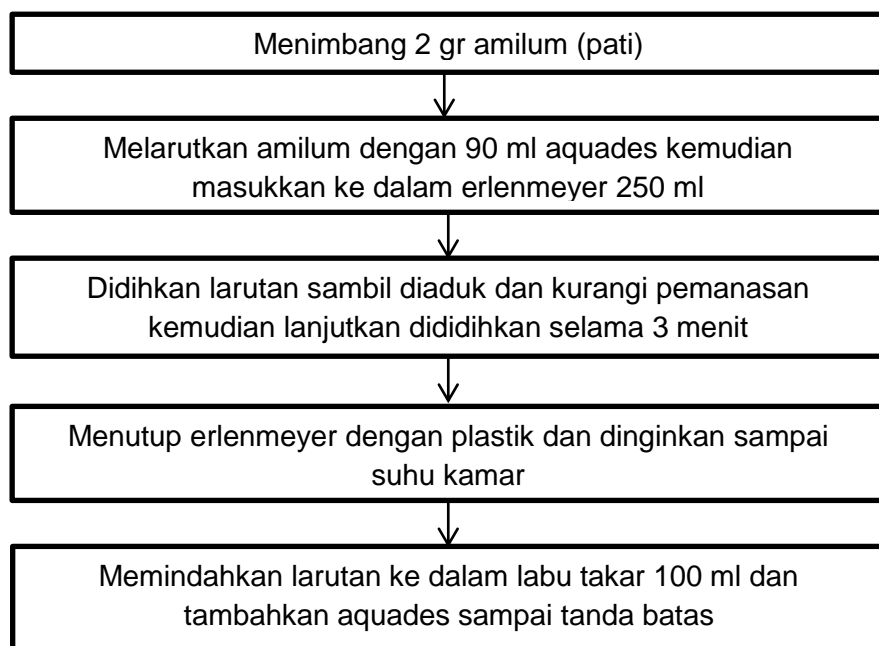


Menambahkan 10,5 ml Asam asetat dan tepatkan volume 500 ml, atur pH 5,3 dengan penambahan air, natrium asetat, atau asam asetat

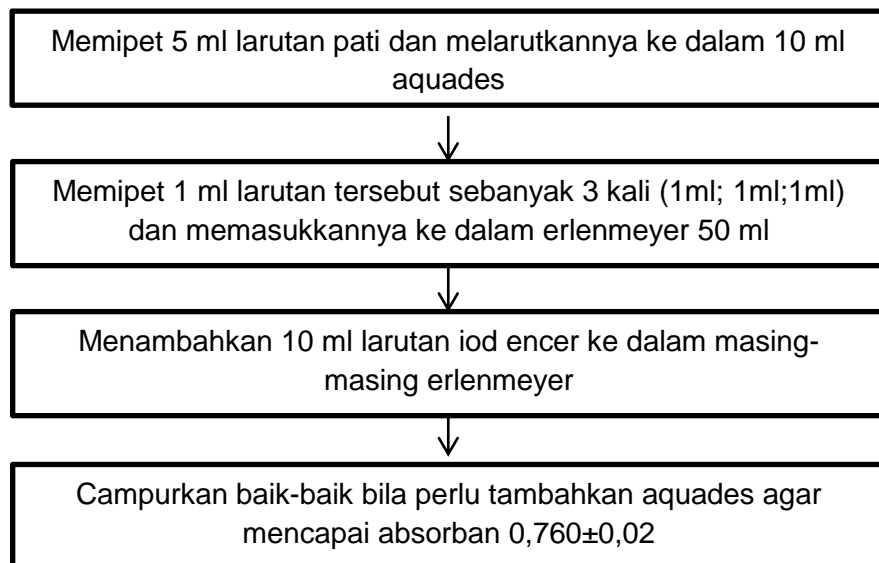
## d. Larutan Natrium Klorida 0,5 M



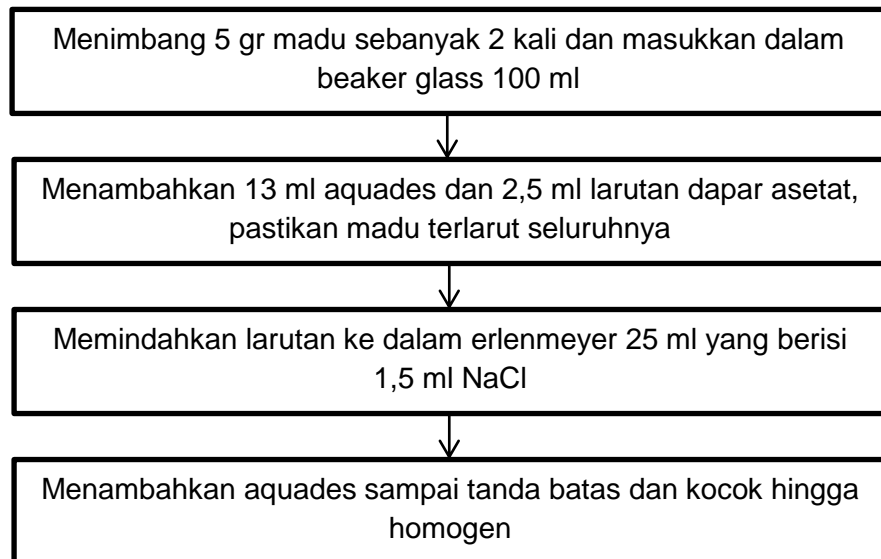
## e. Larutan Pati (Amilum)



## 2. Standarisasi



### 3. Persiapan Sampel



### 4. Penetapan Absorban

